







DEUTSCHES PATENTAMT Aktenzeichen:

P 44 01 214.4-45

Anmeldetag:

18. 1.94

Offenlegungstag:

Veröffentlichungstag

der Patenterteilung: 2. 3.95

Innerhalb von 3 Monaten nach Veröffentlichung der Erteilung kann Einspruch erhoben werden

(73) Patentinhaber:

Fraunhofer-Gesellschaft zur Förderung der angewandten Forschung e.V., 80636 München, DE

(74) Vertreter:

Lichti, H., Dipl.-Ing.; Lempert, J., Dipl.-Phys. Dr.rer.nat.; Lasch, H., Dipl.-Ing., Pat.-Anwälte, 76227 Karlsruhe

(72) Erfinder:

Schmid, Helmut, 76131 Karlsruhe, DE; Bucerius, Klaus Martin, Dr.rer.nat., 76229 Karlsruhe, DE

56) Für die Beurteilung der Patentfähigkeit in Betracht gezogene Druckschriften:

> DE EP

41 08 225 A1 05 36 525 A

(54) Gaserzeugende Mischung

Eine gaserzeugende Mischung für Rettungs- und Rückhaltesysteme (Airbag) sowie für Raketen- und Rohrwaffenantriebe besteht aus den stickstoffreichen und kohlenstoffarmen Brennstoffen GZT, TAGN, NIGU oder NTO, dem kaltund schnellverbrennenden Oxidator, Cu(NO₃)₂ 3Cu(OH)₂ und einem Katalysator zur Schadgasreduzierung, Reaktionsbeschleunigung und Kühlung aus einem pyrophoren Metall oder einer solchen Legierung auf einen Träger.

Beschreibung

Die Erfindung betrifft eine gaserzeugende Mischung aus einem Brennstoff, einem Oxidator, einem Katalysator und einem Kühlmittel.

Gaserzeugende Mischungen der vorgenannten Art auch Gasgeneratorsätze genannt – zeichnen sich dadurch aus, daß sie bei Verbrennung eine hohe Gasausbeute (> 14 mol/kg) ermöglichen. Sie werden für re Rückhalte- (Airbag) und Rettungssysteme verwendet. Besonders im zivilen Bereich werden thermisch-mechanische Unempfindlichkeit und Ungiftigkeit der Ausgangsmischungen, aber auch fehlende Toxizität bei den entstehenden Gasen gefordert. Viele im Einsatz befind- 15 liche Systeme erfüllen diese Forderungen nicht oder nur sehr unzulänglich.

Die Reaktion dieser Brennstoffe mit den bisher eingesetzten Katalysatoren und Oxidatoren zeigen eine unbefriedigende Gaszusammensetzung und/oder ein un- 20 genügendes Abbrandverhalten. Hinzu kommt, daß viele Reaktionsmischungen eine so hohe Verbrennungstemperatur besitzen, daß - bei Airbag-Anwendungen die thermisch empfindlichen Sackmaterialien geschädigt werden.

Der Erfindung liegt die Aufgabe zugrunde, bei einer Mischung des eingangs genannten Aufbaus, die Verbrennungstemperatur abzusenken und die Abbrandgeschwindigkeit zu erhöhen.

dungsgemäß dadurch erfüllt, daß der Oxidator Cu(NO3)2.3Cu(OH)2 ist und der Katalysator aus einem Metall oder einer Metallegierung auf einem Träger be-

Durch den erfindungsgemäß vorgesehenen Oxidator 35 Maximaldrucks beträgt t₃₀₋₈₀ = 4,35 ms. ergibt sich eine kalte und schnelle Verbrennung. Der Maximaldruck wird innerhalb Millisekunden erreicht, wobei die Gastemperatur unterhalb schädlicher Grenzen bleibt. Bisher notwendige Schlackenbildner, die bei bekannten Systemen zur Bindung von Schadstoffen, 40 z. B. Alkalioxiden, benötigt werden, können bei der erfindungsgemäßen Mischung entfallen, so daß eine höhere Gasausbeute erzielbar ist.

Der weiterhin erfindungsgemäß eingesetzte Katalysator dient vornehmlich der Schadgasreduzierung (CO 45 und NO), wobei hier der Begriff "Katalysator" im erweiterten Sinn einen aktiven Reaktionsbestandteil bezeichnet, der selbst umgesetzt werden kann und reaktionslenkend und/oder reaktionsbeschleunigend wirkt. Der Träger dient dazu, die Hauptkomponente mit einer großen 50 spezifischen Oberfläche und einer definierten Korngrö-Benverteilung vorzulegen. Eine weitere Eigenschaft des Trägers besteht darin, durch physikalische und/oder chemische Prozesse - in einer speziellen Phase der Reaktion – eine Kühlwirkung zu entfalten, die über 55 eine reine kapazitive Kühlwirkung hinausgeht. Der Träger kann ferner als Promotor der Hauptkomponente wirken. Nicht nur der Metallkatalysator, sondern auch der Oxidator sind thermisch und mechanisch stabil und insbesondere auch nicht hygroskopisch.

Der Katalysator ist vorzugsweise ein pyrophores Metall oder eine solche Metallegierung auf einem Träger, der nach dem Abbrand als Feststoff verbleibt. Es kann sich hierbei um ein Silikat, vorzugsweise ein Schichtoder Gerüstsilikat, handeln.

Als Metall hat sich insbesondere Ag hervorragend bewährt. Bei insbesondere zivilen Anwendungen werden ungiftige Ausgangsverbindungen und ungiftige Re-

aktionsprodukte gefordert. Diese Forderungen werden von N-reichen und C-armen Brennstoffen erfüllt. Hierzu zählen die bekannten Brennstoffe TAGN (Triaminoguanidinnitrat), NIGU (Nitroguanidin), NTO (3-Nitro-1,2,3-triazol-5-on) und das sich durch einen besonders hohen Stickstoffgehalt auszeichnende GZT (Diguanidinium-5,5'-azotetrazolat) (DE 41 08 225). Es werden deshalb im Rahmen der erfindungsgemäßen Mischung bei Verwendung für Rettungs- und Rückhaltsysteme vor-Raketen- und Rohrwaffenantriebe sowie für aufblasba- 10 zugsweise TAGN, NIGU, NTO, insbesondere aber GZT eingesetzt.

Eine bevorzugte Mischung besteht aus GZT und Cu(NO₃)₂·3Cu(OH)₂ mit ausgeglichener Sauerstoffbilanz und bis zu 30 Massen-% des Katalysators.

Das Kühlmittel kann ganz oder teilweise aus Fe₂O₃ bestehen, dessen oxidative Eigenschaften in der Reaktionsmischung zusätzlich genutzt werden können (DE 41 33 655, EP 0 536 525).

Beispiel

Es wird eine Mischung bestehend aus GZT, pyrophorem Ag auf einem Schicht- oder Gerüstsilikatträger als Katalysator und Cu(NO₃)₂·3Cu(OH)₂ als Oxidator im Verhältnis 22,05:20,0:57,95 Massen-% hergestellt. Diese Formulierung wird bezüglich ihres Anzünd- und Verbrennungsverhaltens experimentell in der ballistischen Bombe untersucht. Dabei wird ein Druckverlaufsdiagramm gemäß Anlage erhalten. Das Diagramm zeigt, Diese an sich konträren Anforderungen werden erfin- 30 daß die Mischung gute Anzund- und Verbrennungseigenschaften besitzt. Bei einer Ladedichte von 0,1 g/cm3 liegt der maximale Druck im Bereich von 250 bar (25 MPa), der nach etwa 21 ms erreicht wird (t(pmax) = 21 ms). Die Druckanstiegszeit zwischen 30 bis 80% des

Die Verbrennungstemperatur läßt sich sehr exakt durch thermodynamische Berechnung ermitteln. Sie liegt bei 2345 K. Bei gleichem Brennstoff GZT und ausgeglichener Sauerstoffbilanz liefern andere Oxidatoren höhere Verbrennungstemperaturen. Beispielsweise liegen sie bei KNO3 bei 2501 K, bei NH4NO3 bei 2850 K und bei KClO3 bei 3248 K.

Patentansprüche

- 1. Gaserzeugende Mischung aus einem Brennstoff, einem Oxidator, einem Katalysator und einem Kühlmittel, dadurch gekennzeichnet, daß der Oxidator Cu(NO₃)₂·3Cu(OH)₂ ist und der Katalysator aus einem Metall oder einer Metallegierung auf einem Träger besteht.
- 2. Mischung nach Anspruch 1, dadurch gekennzeichnet, daß der Katalysator ein pyrophores Metall oder eine pyrophore Metallegierung auf einem Träger ist.
- 3. Mischung nach Anspruch 1 oder 2, dadurch gekennzeichnet, daß als Träger für den metallischen Katalysator ein Silikat, insbesondere ein Schichtoder Gerüstsilikat, dient.
- 4. Mischung nach Anspruch 3, dadurch gekennzeichnet, daß als Katalysator pyrophores Ag auf einem Schicht- oder Gerüstsilikatträger dient.
- 5. Mischung nach einem der Ansprüche 1 bis 4, dadurch gekennzeichnet, daß als Brennstoff TAGN (Triaminoguanidinnitrat), NIGU (Nitroguanidin), NTO (3-Nitro-1,2,3-triazol-5-on) oder GZT (Diguanidinium-5,5'-azotetrazolat) dient.
- 6. Mischung nach einem der Ansprüche 1 bis 5,

bestehend aus einem Gemisch von GZT und Cu(NO₃)₂·3Cu(OH)₂ mit ausgeglichener Sauerstoffbilanz und bis zu 30 Massen-% des Katalysa-

7. Mischung nach einem der Ansprüche 1 bis 6, 5 dadurch gekennzeichnet, daß der Katalysator eine mittlere Korngröße < 10 µm aufweist.

8. Mischung nach einem der Ansprüche 1 bis 7, dadurch gekennzeichnet, daß das Kühlmittel ganz oder teilweise aus Fe₂O₃ besteht.

Hierzu 1 Seite(n) Zeichnungen

